

(1) 1.00 mol/L の水酸化ナトリウム水溶液 100 mL を過不足なく中和するのに必要な二酸化炭素の標準状態での体積は何 L か。

〔東京理大〕

(2) 0.80 mol/L の塩酸 200 mL に 2.96 g の水酸化カルシウムを入れてすべて溶かした。この溶液を過不足なく中和するのに、 0.80 mol/L の水酸化ナトリウム水溶液が何 mL 必要か。 ($\text{H}=1.0$, $\text{O}=16$, $\text{Ca}=40$)

〔神戸学院大〕